

أنا مبتدئ في علم المتفجرات والسموم فمن أين أبدأ ؟؟ دورة خاصة للمجاهد المبتدئ



(عبد الله ذو البجادين)

الدرس الخامس

نواصل وضع شرح لكيفية الحصول على المواد الأولية لصناعة المتفجرات والسموم, واغلبها مواد نستخدمها في بيوتنا ,

الواجب المنزلي ينقسم الى قسمين و

القسم الأول / استخلاص حمض الاستيل سالسيليك من حبوب الأسبرين , لمن يستطيع وهذا الواجب ليس إجبارى حاليا للمبتدئ ولكنة مفيد جدا,

القسم الثاني / عمل تجربة الحبر السري البسيط بواسطة طحن أكثر من حبة أسبرين ونضع علية بضعة قطرات من مزيل صبغ الأظافر لدى النساء , ثم نستخدمه كحبر بإحضار عود تنظيف الأذان لان براسة قطنة والكتابة على ورقة بيضاء ـ وتركة يجف ثم أظهار ما كتبته كما هو مبين في الشرح تحت,

(تابع الصور القادمة)

- 71 -

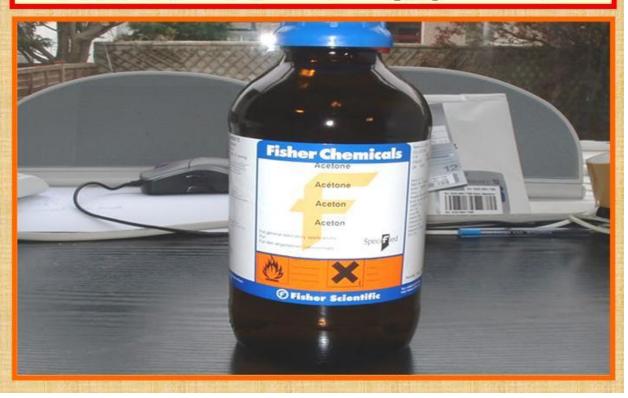
مادة الاسيتون (ACETONE)

chemical formula:- (C3H6O)

اهم الفوائد بالنسبة للمجاهد من الحصول على هذه المادة :-

- ١- اول فائدة واهمها استخدام هذه المادة في صناعة مادة بروكسيد الاسيتون
 المتفجرة التي تستخدم في صناعة الصواعق
- ٢ من الفوائد ايضا استخدامها في استخلاص بعض المواد كالمادة التي تستخلص
 من حبوب الاسبرين وغيرها ونلك لأنها مادة منيبة.
- ٣ ـ تحفظ في الاسيتون اغلب المواد المتفجرة مغمورة الي حين الاستخدام وايضا يمكن بواسطتها نقل المواد المتفجرة الحساسة كالنتروجلسيرين بدون خوف الي الهدف المناسب ثم تعريض الاسيتون للهواء المحاد الجوى فيتبخر بسرعة ويختفى وتبقى المادة المتفجرة اسفل الوعاء الناقل.

مادة الاسيتون وهي مادة منبية ولها عدة مصادر المصدر الاول لها هو شرانها من المحلات التي تبيع المستلزمات الطبية والمصلية والكيميانية.



ولكي يحصل طي المجاهد طي هذه المادة بسهولة وبالجودة المطلوبة فان افضل وأسهل مصدر لهذه المادة هو مزيل صبغ الاظافر لدي النساء





- 77 -

مادة الهكسامين

Hexamine chemical formula:- (C6H12N4)

اهم الفوائد بالنسبة للمجاهد من الحصول على هذه المادة :-

١ ـ اول فائدة واهمها استخدام هذه المادة في صناعة مادة متفجرة مفيدة تستخدم في الصواحق المتفجرة التي تفجر المتفجرات العسكرية والشعبية .

٢ ـ ايضا تستخدم هذه المادة في صناعة مادة متفجرة عسكرية تسمى (RDX) وتستخدم هذه المادة غالبا في فتائل التفجير الصاعقة واستخدامات اخرى كتفجير الخلائط المتفجرة الإخرى .

الهكسامين بشكلها المخبرى



(اول مصدر واسهلها للحصول على الهكسامين)

هل تعرفون حبوب الحرارة (الاشتعال) التي تؤخذ في الرحلات وتشعل بعود كبريت وتظل مشتطة الى فترة ما بين ١٠-١٥ دقيقة ، وتستخدم لظي الشاي في الرحلات وغيرها من الاستخدامات كم اشعال فحم الشيشة ، وتسمي في بعض البلدان (الفحم الابيض) وهي مكونة من بلورات الهكسامين + مادة شمعية .

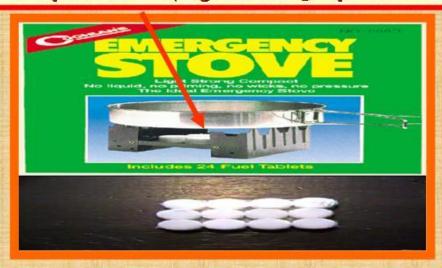


تستخدم هذة الحبوب في اشعال الشيشة

طريقة استخلاص الهكسامين من اقراص الفحم الابيض او اقراص

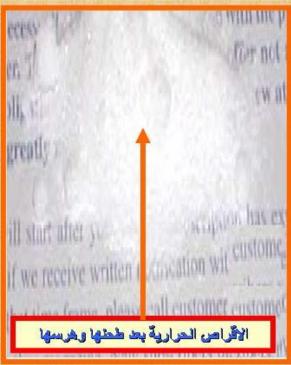
(fiar boul) (حبوب الاشتعال المذكورة سابقا) .

نطحن الفحم الابيض جيدا وننوبه على اقل كمية ممكنة من الماء على النار ـ بحد نوبان الاقراص في الماء على النار نقوم بترشيحه والذي ينزل من ورقة او قماشة الترشيح نبخره على النار حتى يتشكل على شكل بلورات عجينية نتركه حتى يجف تماما و هو الهكسامين . اما ما تبقي على ورقة الترشيح يتم التخلص منها فهي مادة شمعية .



وهذه صور وإشكال لحبوب الاشتعال التي تضئ لفترة معينة عند اشعالها والتي يتم استخلاص الهكسامين منها.





<u>- ۲۷ -</u>

مادة الفازلين

Vaseline chemical formula:- (C15H32)

اهم الفوائد بالنسبة للمجاهد من الحصول على هذه المادة :-

١ ـ تستخدم في بعض الخلائط المتفجرة كخلائط الكلورات او حمض البكريك كعامل مساعد خاصة وإنها تعتبر نوع من انواع النترو.

٢ ـ باستخدام الفازلين يمكن تحويل اي مادة متفجرة الي عجينة
 وبالتالى تشكيل المادة المتفجرة حسب الشكل الذى نريدة .

الفازلين يباع في الصيدليات او البقالات كمرطب للجلد



الصابون المنزلي المعروف

(ويفضل الصابون المصنوع من الزيوت النباتية)

اهم الفوائد بالنسبة للمجاهد من الحصول على هذه المادة:-

- ١ ـ يستفاد من الصابون المبروش في صناعة خليط حارق بدائي كخلاتط المالتوف والنابلم الحارقة المعروفة .
- ٢- وتستعمل تلك الخلائط شديدة الاحتراق في حرق المنازل او المكاتب او المستودعات وخزانات الوقود والسيارات .
- ٣- كما يمكن ان توضع هذه الخلائط الحارقة بجانب اي عبوة ناسفة لتعطي
 الانفجار اعلى نسبة احتراق وحرارة قبل الانفجار وبعدة .

(شكل الصابون المنزلي المعروف) ويتم بشر الصابون بالمبشرة كما تبشر الجبن والزبدة وثم طحنها بالخلاط ايضا

يمكن وفق طريقة معينة وبسيطة ان يتم خلط مادة سريعة الاشتعال مثل البنزين مع مادة بطنية الاشتعال مثل الصابون المنزلي المبشور وبذلك نصنع مادة حارقة جدا

(مثال لخليط حارق)

يتكون هذا الخليط من نصف لتر من البنزين مع ٥٠ غم من الصابون (يفضل الصابون المصنوع من الزيوت النباتية) مع ٥٠ غم من السكر.



صور توضح عملية بشر قطع الصابون وطحنها





_ 87 _

مادة الجليسرين

GLYCERIN

chemical formula :- C3H5(OH)3

اهم الفوائد بالنسبة للمجاهد من الحصول على هذه المادة :-

- ١ اول فائدة واهمها استخدام هذة المادة في صناعة مادة متفجرة قوية تسمى (النتروجليسرين)
 وهذة المادة هيا اساس الديناميت المعروف .
- ٢ ـ من الفوائد ايضا استخدامها كمادة مساعدة في تفجير بعض الخلائط المتفجرة العسكرية والشعبية كجرعة منشطة .
- ٣- تستخدم في بعض مؤكّنات التفجير فهيا اذا خلطت مع مادة برمنجنات البورّاسيوم فاتها تشتعل بعد ٢٠ ثانة تلقائيا كما ذكر سابقا .

الجليسرين ويباع في الصيدليات على اساس انة مرطب للجلد ولا شبهة في شرائه.







(طريقة استخلاص مادة الجليسرين من زيت الزيتون)

احضر كمية من زيت الزيتون وضعها في كاس بايركس او وعاء أستيل (وليس المنيوم) وسخن الكاس او الوعاء لدرجة ه ه مئوية ، ثم اضف لها محلول هيدروكسيد الصوديوم (الصودا الكاوية) بالتدريج مع التقليب المستمر والسريع وتستمر في اضافة الصودا الكاوية حتى تشعر بتكون مادة عجينية في الكاس او الوعاء ، عند ذلك تتوقف عن اضافة الصودا الكاوية ثم افصل السائل عن العجينة ، ان السائل هو مادة الجليسيرين وأحفظها في علبة بلاستيكية لحين الاستخدام.

ملاحظة: - الصودا الكاوية متؤفرة عند العطارين وفي محلات مواد البناء (كحبيبات بيضاء مسلكة للبواليع) وهي رخيصة الثمن _

ويتم تحضير محلول من الصودا الكاوية (هيدروكسيد الصوديوم) بإذابة ١٠ او ٢٠ غرام من الصودا الكاوية لكل لتر من الماء

_ 57 -

مادة القهوة المطحونة = البن.

اهم الفوائد بالنسبة للمجاهد من الحصول على هذه المادة:_

ويستفاد منها في اضافتها لبعض المواد الكيمائية لتشكيل انواع من الخلائط المتفجرة

القهوة متؤفرة دائما بالبقالة او السوبر ماركت او محلات البهارات وفي الغالب لايخلو منزل منها:_



القهوة المطلوبة هنا لابد ان تطحن بالخلاط ثم غربلتها بغربال رقيق لتصبح بودرة كما يتبين في الصورة تحت



القهوة وقد اصبحت بودرة - بعد طحنها بالخلاط المنزلي .

- 67 -

مادة النفتالين

Naphthalene

chemical formula :- (C10H8)

اهم الفوائد بالنسبة للمجاهد من الحصول على هذه المادة :-

١ - تستخدم هذه المادة في بعض الخلائط المتفجرة .

٢ ـ تستخدم كمادة سامة بحد ذاتها .

النفتالين متؤفرة بكثرة في محلات المستلزمات الطبية والمعملية وايضا في محلات البقالات والسوير ماركت باسم الكافور على اساس انها اقراص توضع بين الاقمشة للقضاء على حشرة العته والفطريات التي تنمو بين الاقمشة وللنفتالين رائحة نفاذة جدا





_ & \ _

مادة الفضة للحصول على نترات الفضة التي نحتاجها في صناعة المتفجرات.

chemical formula:-(Ag-AgNO3)

اهم الفوائد بالنسبة للمجاهد من الحصول على هذه المادة :-

- ا ويستفاد منها في صناعة مادتين متفجرتين تستخدم في صناعة الصواعق المتفجرة و هيا اما (فلمنات الفضة او استيلايد الفضة).
- ٢ وايضا تستخدم في صناعة نترات الفضة المطلوبة لعمل خليط يشتعل بقطرة ماء .

الفضة وتوجد في محلات صياغة الفضة والذهب الصورة هنا لاتظهر الفضة بلونها الاصلي اي اللون (الفضي) والخلل هنا من الة التصوير .

اسهل طريقة للحصول على الفضة بواسطة العملة الامريكية وخاصة النصف دولار المعنية فقد تبين انها تتكون من ٩٠% من الفضة والباقي نحاس .. ويمكن استخدام العملة المنكورة في تجارينا .





_ & A _

مادة القطن الطبي وبديلة ورق الحمامات المعروف

(COTTAN)

اهم الفوائد بالنسبة للمجاهد من الحصول على هذه المادة :-

اول فائدة واهمها استخدام هذة المادة في صناعة مادة متفجرة قوية اذا حصرت في انبوب حديدي تسمى (النتروسليلوزي) . ومن فوائد النتروسليلوزي انها تستخدم كمادة مساعدة في بعض الخلائط المتفجرة العسكرية والشعبية ايضا وتستخدم في صناعة طلقات الرصاص والديناميت الجلاتيني .

القطن الطبي - ويباع في الصيدليات وهو رخيص الثمن ويمكن استبدال القطن الطبي بورق الحمامات المعروف .





وكما قلنا سابقا في حالة عدم تؤفر القطن الطبي - يمكن الستخدام ورق الحمامات المعروف وحتى القطن وحتى القطن المستخرج من الحفاظات.



مادة الفينول

PHENOL

chemical formula:- (C6H5OH)

اهم الفوائد بالنسبة للمجاهد من الحصول على هذه المادة :-

ا - ويستفاد منها في صناعة متفجر حمض البكريك القوي المذكور سابقا
 ولصعوبة الحصول على الفينول استبدلت بالمادة المستخلصة من حبوب الاسبرين .

الفينول ويوجد في محلات المستلزمات الطبية والمعملية ـ ويستفاد منها في صناعة متفجر حمض البكريك القوي ولصعوبة الحصول على الفينول يمكن استبدالها بالمادة المستخلصة من حبوب الاسبرين



- بديل مادة الفينول نظرا لصعوبة الحصول علية

مادة حمض أستيل سالسيليك من حبوب الاسبرين

(Acetylsalicylic ACID

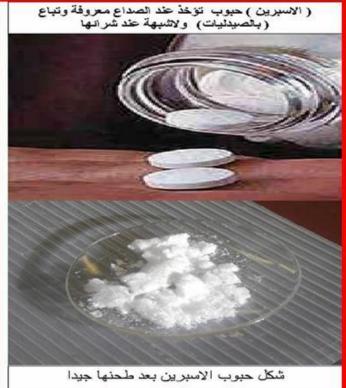
اهم الفوائد بالنسبة للمجاهد من استخلاص هذه المادة:-

١ - اول فائدة واهمها انة بالحصول على هذة المادة يكون المجاهد قد حصل على اهم عنصر في صناعة مادة متفجرة عسكرية تسمى (حمض البكريك) وقوتها اقوى من TNT بمرة ونصف.

٢ - يستطيع المجاهد ان يستفيد من هذة المادة في صناعة حير سرى سهل.

الاسبرين يؤخذ عند الاصابة بالصداع ـ ويباع في الصيدليات ورخيص الثمن -ولاشبهة عند شرائها بكثرة من اكثر من صديلية.





يتبع طريقة استخلاص المادة المهمة من الاسبرين->

(المواد المطلوبة للاستفادة من حبوب الاسبرين للحصول على مادة الـ(acetylsalicylic)

وهذه المادة التي نريدها.



مادة الاستيون وهي المادة التي تستخدم كمزيل صبغ الاظافر لدى النساء او يمكن استخدام الاسيرتو الذي يباع في الصيدليات على اساس مطهر للجروح بدلا عن الاسيتون ولكن يظل المزيل الاسيتون هو الافضل.



(طريقة استخلاص حمض الـ (acetylsalicylic) من حبوب الاسبرين المعروفة)

اول خطوة شراء كمية من حبوب الاسبرين من الصيدليات ولاشبهة عند شراءه الاسبرين حسب الكمية المراد انتاجها لصناعة المادة المتفجرة - مثلا كمية ٢٠ حبة اسبرين وسوف نستخلص منها كمية من ٥ الى ٨ غرام من حمض الـ (acetylsalicylic) .

(وهذة الطريقة بالنص ثم يتبعها الشرح بالصور)

اولا ننقي الاسبرين من المواد الحافظة والشوائب المتواجدة في الحبوب وتكون تنقيته بطحن حبوب الاسبرين ووضعها في مزيل اظافر النساء (اسبتون) او كحول ايثيلي (اسبرتو مظهر للجروح موجود بالصيدليات) ثم نسخن الاسبتون الي ٥٠ درجة مثلا ، وقلب الخليط - وبعد التسخين اتركة قليلا حتى تترسب الشوائب في الاسفل ثم رشح المحلول - والذي يتبقي على ورقة الترشيح ارمية - والذي ينزل من ورق الترشيح اتركة فب مكان مفتوح الى ان يتبخر الاسبتون ومن خواص الاسبتون انة يتبخر بسرعة وسوف يتبقي حمض أستيل سالسيليك النقي وهي حبيبت بلورية بيضاء الشرح بالصور يتبع ،،

مرحلة طحن حبوب الاسبرين – ان مسالة الطحن تعود الى الكمية المراد استخلاصها من حبوب الاسبرين وتتم عملية الطحن اما بدقها بمدق الهون او بوضعها على ورق ودقها حتى تتفتت وتصبح بودرة والكميات الكبيرة تستخدم طاحونة القهوة كما في الصور تحت



بعد مرحلة طحن حبوب الاسپرين يتم وضعها في مزيل اظافر النساء (اسيتون) او (الاسپرتو المطهر النجروح الموجود بالصبدليات) ثم سخن الاسيتون او الاسپرتو الى ٥٠ درجة (يتم التسخين بوضع وعاء الاسپتون والاسپرين في وعاء اكبر بة ماء حتى يكون التسخين غير مباشر أي سوف يتم وضع الوعاء الاكبر فوق البوتجاز والماء الساخن هو الذي سوف يسخن وعاء الاسپتون والاسپرين لان الاسپتون والاسپرين لان الاسپتون والاسپرين الات التسخين تكون والاسپريون الاسپرين في الاسپتون بشكل جيد وبعض التحريك للخليط لن يضر وبعد التسخين اتركة قليلا حتى تترسب الشوائب في اسفل كاس الاستخلاص .

باستخدام الاسيتون (مزيل صبغ اظافر النساء) (باستخدام الاسبرتو) الذي يباع في الصيدليات وقد غمرت بناتج طحن حبوب الاسبرين المطحون



- وبعد التسخين اتركة قليلا حتى تترسب الشوائب في الاسفل ثم رشح المحلول- والذي يتبقي على ورقة الترشيح تخلص منة ارمية بعيدا لاتحتاجة

صور لعملية الترشيح و للشوانب المستخرجة من محلول (الاسبرين المطحون او الاسيتون)

نلاحظ بالصور الشوائب لمتبقية على ورق الترشيح واذا لم يتؤفر ورق-الترشيح يمكن استخدام قطعة قماش ذات مسامات صغيرة ودقيقة.







والذي ينزل من ورق الترشيح نتركة الى ان يتبخر الاسيتون وكما قلنا من خواص الاسيتون انة يتبخر بسرعة - وسوف يتبقي حمض أستيل سالسيليك النقي اسفل الكاس وهي حبيبات بلورية بيضاء اما في حالة استخدام الاسبرتو يسخن الذي نزل من ورق الترشيح حتى يتبخر الاسبرتو ويتبقي حمض أستيل سالسيليك ولذلك يفضل الاسيتون على الترشيح حتى الاسبرتو لسرعة التبخر عند تعرضة للهواء الجوي .

ونحن نذكر الطريقتين للتطوير الذاتي للمجاهد حتى لايعجزة شي

صورة لحمض (acetylsalicylic) الابيض الكريستائي المستخرج من الاسبرين وكميتة حوالي (٢٠٠ غرام).



طريقة عمل حبر سرى من حمض الـ (acetylsalicylic) العنصر الرئيسي في حبوب الاسبرين.

الطريقة:-

ناتي بحبة من الاسبرين او حبة التاميرين او الاسكربتين او ديماسبرين المهم ان تحتوي الحبة على حمض حمض الـ (acetylsalicylic) اقرا الغلاف الخارجي لهذه الادوية فان وجدت هذه المادة فانها المطلوبة - ثم تطحن الحبة بشكل جيد - ثم نضع عيها ملعقتين من السبيرتو الطبي المتؤفر في الصيدليات ويمكن استبداله بالاسيتون (مزيل صبغ الاظافر لدى النساء) وسوف تنحل حبة الاسبرين المطحونة في الاسبيرتو او الاسيتون وتترسب المواد الخامدة فنقوم بالكتابة بهذا المحلول المركز بحمض الدر (acetylsalicylic) وبعد الكتابة دعها تجف بسرعة - ثم ترسل الرسالة للطرف الاخر فيقوم الطرف الاخر اظهارها وذلك بوضعها على سطح ماني لبضع دقائق فستظهر الكتابة بلون ابيض ناصع مختلف عن لون الورقة البيضاء المكتوب عليها ويجب في هذه الحالة وضع الرسالة على سطح غامق لقراءتها بوضوح واذا اراد الطرف الاخر الاحتفاظ بالرسالة بعد اظهارها وقراءتها بشكل سري - يقوم بتجفيفها فتختفي الرسالة من جيد .

ملحظة :- البتادول لايحتوي على حمض الـ (<u>acetylsalicylic</u>) لذلك لايصلح كحبر سري .